PRÉPARER L'ÉPREUVE



Doc imprimable
Estable de mietie Sec
hatier-clic.fr/es1068a

LES SPÉLÉOTHÈMES

1

Une avancée pour la datation au carbone 14

Hai Cheng, de l'université de Xi'an liaotong, etses collaborateurs. ontétudié deux stalagmites, anciennes de plus de 50 000 ans et provenant de la grotte de Hulu en Chine. Pour chaque dépôt de strate de stalag mite analysé, les scientifiques o nt pu calculer l'age de la strate et déterminer la quantité de carbone 14 (°C) présent. Cette étude a ainsi permis de complétende manière précise la courbe-étalon du 14C sur l'ensemble de la période de datation autorisée par la technique au ¹⁴C, soit 54 000 ans. La technique utilisant le 14C permet en effet de daterdes échantilions, à condition que ces demiers soient en partie composés de carbone. Cependant, parce qu'il existe des variations atmosphériques de 14C au cours du temps, notamment dues à des modifications du champ magnétique solaire ou à la redistribution du car bone dans ses différents réservoirs, la datation au 14C présent e des incertitudes parfois importantes. Afin de limiter les erreurs de datation, il est donc nécessaire de corréler.



Les stalagmites de la grotte de Hulu ont été datées strate par strate.

les résultats obtenus avec le ¹⁴C à ceux obtenus avec d'autres méthodes donnant des àges absolus, comme la dendrochronologie (datation basée sur les anneaux de croissance des troncs d'arbres) ou la datation radioactive au thorium 230, méthode utilisée par H. Cheng et son équipe pour dater les stalagmites.

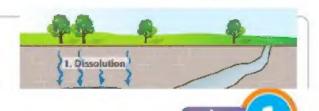
Adapté de Hai Cheng et al, Science, Vol 362, Issue 6420, 14 décembre 2018.

Article
La fotolion per lacarimon 14
minus solltrise
hatier-circ.hr/es1068

2

Formation des spéléothèmes

La grotte de Hulus'est creusée au oours du temps dans des roches carbonatées, c'est-à-dire constituées principalement de carbonates (comme le calcaire, ou carbonate de calcium : CaCO_p). En présence de dioxyde de calbone (CO_p), l'eau quis infiltre dans





Dater des spéléothèmes

Le graphique ci-dessous présente la courbe de décroissance radioactive tracée à partir d'un nombre 5

Des spélés thèmes celorés

L'élément chimique cuivre responsable de la coloration des spéléothèmes provient ini-



OUESTIONS

- ➤ Le carbone 14 est souvent utilisé pour dater des échantillons de matière organique : les végétaux et les animaux l'absorbent notamment en s'alimentant et en respirant. Pourtant, lors de l'étude des spéléothèmes de la grotte de Hulu, ce sont des échantillons de matière minérale qui ont été datés.
- (2 points) Expliquer pourquoi les spéléothèmes contiennent du carbone 14.
- Les chercheurs de l'université de Xi'an Jiaotong ont réussi à établir une base divonologique de référence pour le carbone 14.
- 2. (3 points) Après avoir rappelé ce qu'est la demi-vie d'un noyau radioactif et en quoi consiste la technique de datation au carbone 14, calculer le nombre de noyaux de carbone 14 restant dans un échantillon de stalagmite au bout de 3 demi-vies.
- (2 points) Est-il possible d'utiliser cette méthode pour dater des composés de plus 100 000 arrs? Justifier votre réponse.

- La présence de l'élément chimique cuivre donne des couleurs particulières aux spéléothèmes.
- (2 points) Représenter la maille de cuivre métallique en perspective cavalière en indiquant les atomes qu'elle contient.
- (3 points) Calculer la masse volumique du cuivre en g- cm⁻³.
- Certaines bactéries peuvent vivre dans des grottes grâce à leur métabolisme particulier.
- (4 points) Expliquer pourquoi la présence de bactéries utilisant la chimiosynthèse tavorise la formation des spéléothèmes.
- (4 points) Réaliser un schéma de la membrane plasmique des bactéries chimiosynthétiques. Identifier les parties hydrophiles et lipophiles des molécules impliquées dans la membrane.